

化学

注意事项:

- 1.答卷前, 务必将自己的姓名和座位号填写在答题卡和试卷上。
- 2.回答选择题时, 选出每小题答案后, 用铅笔把答题卡上对应题目的答案标号涂黑。如需改动, 务必擦净后再选涂其它答案标号。回答非选择题时, 将答案写在答题卡上。写在本试卷上无效。
- 3.考试结束后, 将本试卷和答题卡一并交回。

可能用到的相对原子质量: H 1 N 14 O 16 Na 23 S 32 Cl 35.5 Co 59 Zn 65 Mo 96

一、选择题: 本题共 14 小题, 每小题 3 分, 共 42 分。在每小题给出的四个选项中, 只有一项是符合题目要求的。

【1 题答案】

【答案】D

【2 题答案】

【答案】A

【3 题答案】

【答案】B

【4 题答案】

【答案】B

【5 题答案】

【答案】C

【6 题答案】

【答案】B

【7 题答案】

【答案】D

【8 题答案】

【答案】D

【9 题答案】

【答案】A

【10 题答案】

【答案】C

【11 题答案】

【答案】B

【12 题答案】

【答案】A

【13 题答案】

【答案】C

【14 题答案】

【答案】B

二、非选择题：本题共 4 小题，共 58 分。

【15 题答案】

【答案】(1) NH_3 , CF_4 , H_2O

(2) 需要使用浓氨水、浓盐酸这种有毒易挥发的物质

(3) 控制化学反应进行的速率，避免其反应过快

(4)

(5) ③② (6) 小于 (7) A

【16 题答案】

【答案】(1) ①. 四 ②. VIII ③. +6

(2) $2\text{MoS}_2 + 6\text{Na}_2\text{CO}_3 + 9\text{O}_2 \xrightarrow{\text{焙烧}} 2\text{Na}_2\text{MoO}_4 + 6\text{CO}_2 + 4\text{Na}_2\text{SO}_4$

(3) 若高于 1.2 倍，会导致净化过程消耗过多的硫酸镁，若低于 1.2 倍，钼浸出率较低 (4) B

(5) 净化 (6) 高温下，用铝粉还原 MoO_3 得到金属钼和氧化铝，化学方程式为：

$\text{MoO}_3 + 2\text{Al} \xrightarrow{\text{高温}} \text{Mo} + \text{Al}_2\text{O}_3$

【17 题答案】

【答案】(1) -118

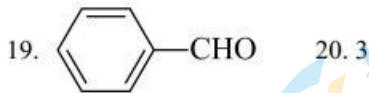
(2) 614.7 (3) ①. II ②. 0.018

(4) B (5) 减少副反应的发生、还可以减少丙烯被氧化，提高产率

(6) ①. $\frac{\sqrt{3}}{4}a$ ②. $\frac{\frac{(16+64) \times 4}{N_A}}{(a \times 10^{-10})^3}$

【18 题答案】

【答案】18. 羟基乙酸



21. 加成反应、还原反应

22. ①. 羧基 ②. 氨基

